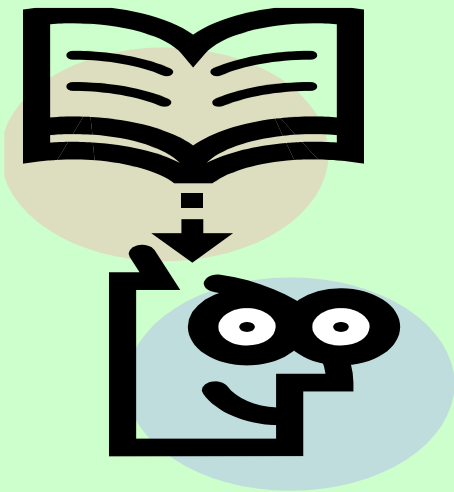
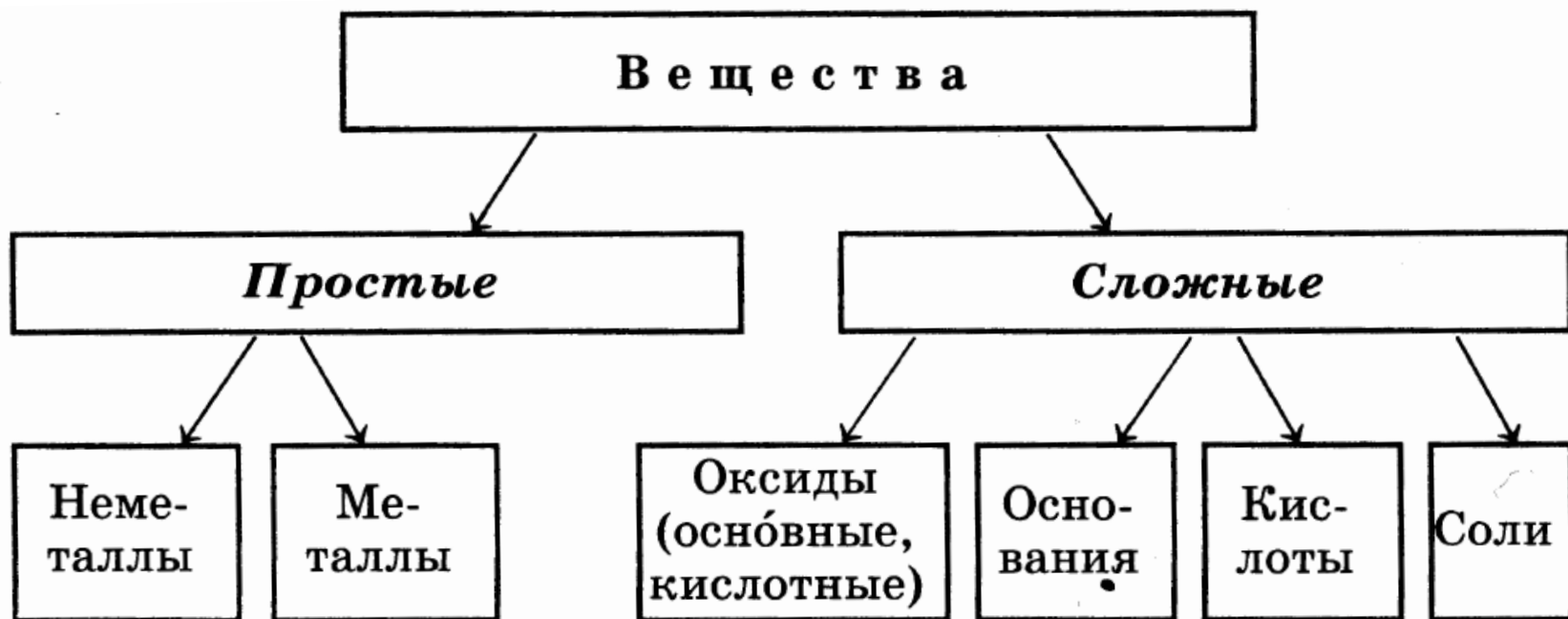


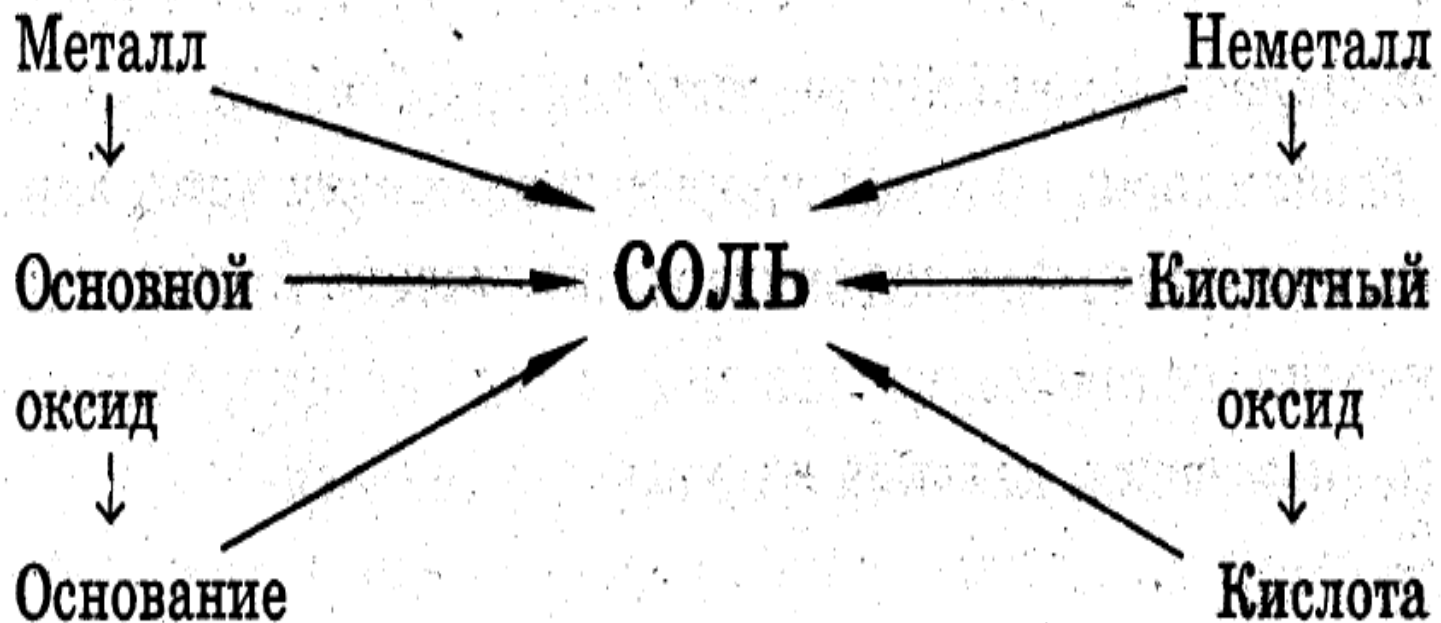
ГЕНЕТИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ МЕЖДУ КЛАССАМИ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ



Генетической называют связь между веществами разных классов, основанную на их взаимопревращениях и отражающую единство их происхождения, т. е. генезис веществ.



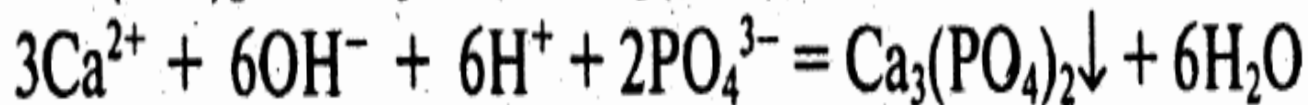
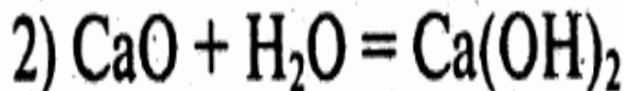
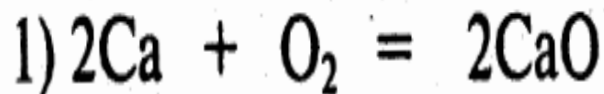
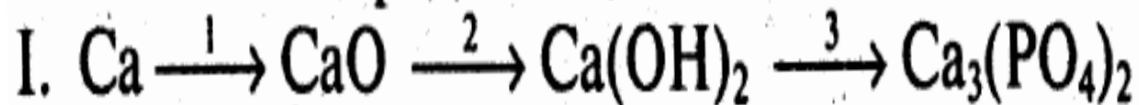
Генетическая связь между классами неорганических соединений



Генетический ряд металлов отражает взаимосвязь веществ разных классов, в основу которой положен один и тот же металл.

металл \longrightarrow **основной оксид** \longrightarrow **основание (щелочь)** \longrightarrow **соль.**

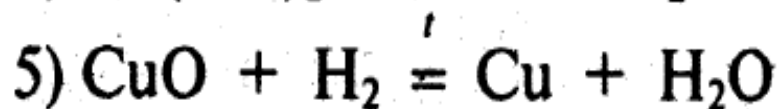
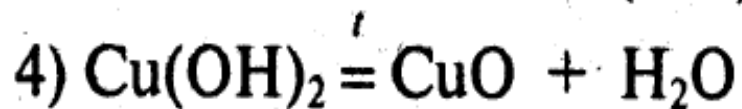
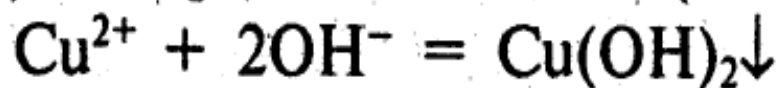
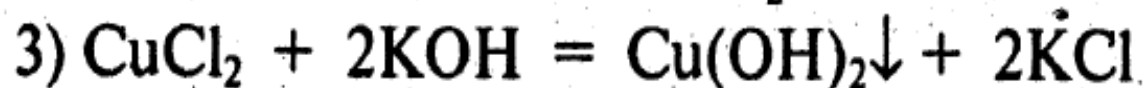
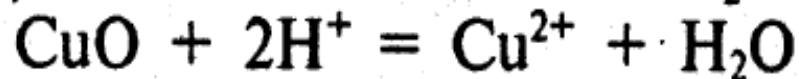
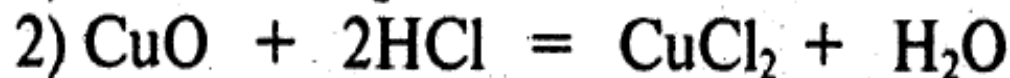
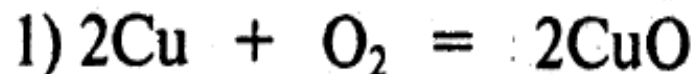
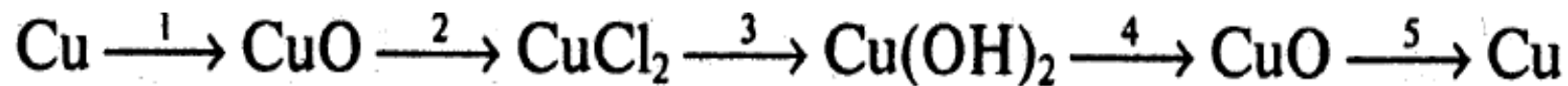
Генетический ряд кальция:



2. Генетический ряд металлов, которым соответствует *нерастворимое основание*. Этот ряд богаче генетическими связями, так как полнее отражает идею *взаимных* превращений (прямых и обратных). В общем виде такой ряд может быть представлен следующей цепочкой превращений:

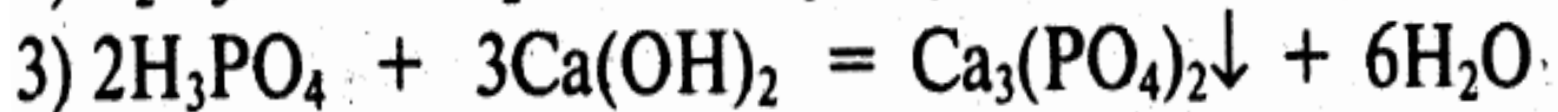
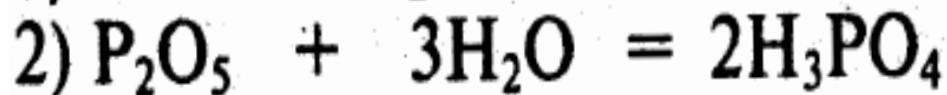
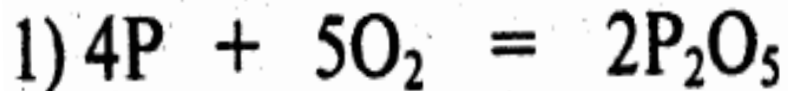
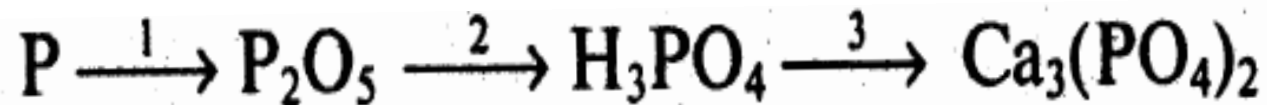
металл → **основный оксид** → **соль** →
→ **основание** → **основный оксид** → **металл**.

Генетический ряд меди



Генетический ряд неметаллов отражает взаимосвязь веществ разных классов, в основу которой положен один и тот же неметалл.

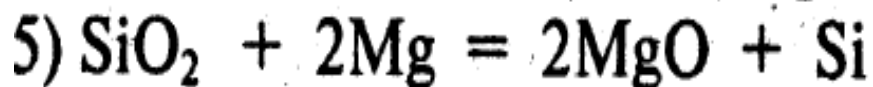
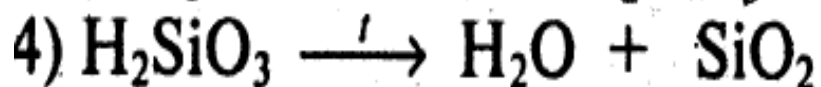
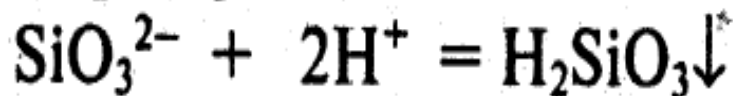
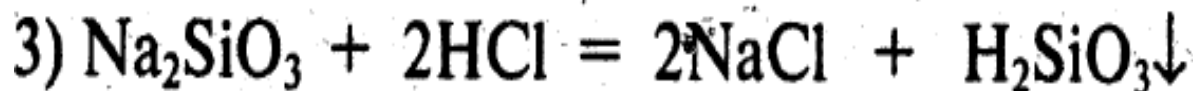
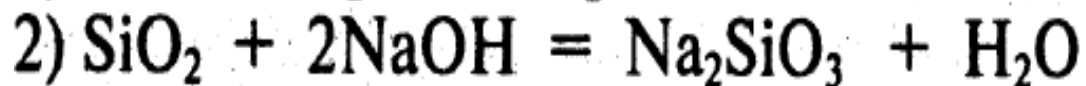
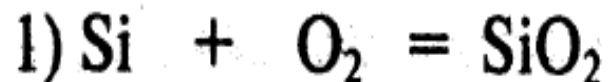
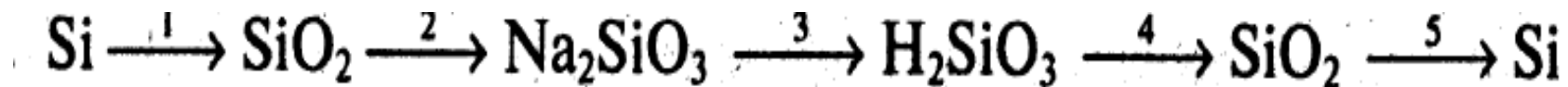
неметалл \longrightarrow кислотный оксид \longrightarrow кислота \longrightarrow соль



2. Генетический ряд неметаллов, которым соответствует *нерастворимая кислота*, может быть представлен с помощью такой цепочки превращений:

неметалл \longrightarrow кислотный оксид \longrightarrow соль \longrightarrow
 \longrightarrow кислота \longrightarrow кислотный оксид \longrightarrow неметалл.

Генетический ряд кремния



Литература:

1. О.С.Габриелян Химия 8 , Дрофа 2009
2. О.С.Габриелян И.Г. Остроумов
Настольная книга учителя химии 8
класс, Дрофа, 2010.
3. М.Ю.Горковенко Поурочные разработки
по химии. Москва, Вако, 2008